

(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2004年1月8日 (08.01.2004)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 2004/003084 A1

種海岸 3 三井化学株式会社内 Chiba (JP). 木村 友

彦 (KIMURA, Tomohiko) [JP/JP]; 〒740-0061 山口県

玖珂郡 和木町和木 6-1-2 三井化学株式会社内 Yamaguchi (JP). 守屋 悟 (MORIYA, Satoru) [JP/JP]; 〒

100-6070 東京都千代田区 霞が関三丁目2番5号三

(51) 国際特許分類7:

C08L 101/00, C08K 3/22, 5/3492

(21) 国際出願番号:

PCT/JP2003/008076

(22) 国際出願日:

2003 年6 月26 日 (26.06.2003)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(81) 指定国 (国内): CN, US.

規則4.17に規定する申立て:

井化学株式会社内 Tokyo (JP).

(30) 優先権データ:

特願2002-192375

2002年7月1日(01.07.2002)

(71) 出願人(米国を除く全ての指定国について): 三井化 学株式会社 (MITSUI CHEMICALS, INC.) [JP/JP]; 〒 105-7117 東京都 港区 東新橋一丁目 5 番 2 号 Tokyo (JP).

USのみのための発明者である旨の申立て (規則 4.17(iv))

添付公開書類:

国際調査報告書

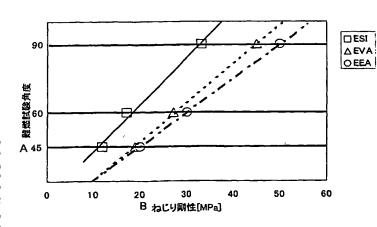
(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 上原 完 (UE-HARA, Hiroshi) [JP/JP]; 〒299-0108 千葉県 市原市 千

2文字コード及び他の略語については、 定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: THERMOPLASTIC RESIN COMPOSITION AND MOLDING CONSISTING OF THE COMPOSITION

(54) 発明の名称: 熱可塑性樹脂組成物およびその組成物からなる成形体



A ... FLAME-RESISTANCE TEST ANGLE B ... TORSIONAL RIGIDITY [MPa]

(57) Abstract: A resin composition excellent in flame-resistance effect, good in flexibility/softness, and high in whiteness, and a molding thereof, especially an electric wire insulator and/sheath. A thermoplastic resin composition characterized in that, when a flame-resistance test is carried out at a flame-resistance test angle θ of 45°, 60°, 90° on an insulated wire sample having a finishing diameter of 3.0 mm and formed by wrapping a 0.8 mm-thick thermoplastic resin composition around a seven-twist conductor (1.35 mm in outer diameter) consisting of 0.45-mm-diameter soft copper wires, a maximum angle A out of flame-resistance test angles at which the sample naturally extinguishes within 60 sec after igniting satisfies the following expression (1). A \ge 1.8 \times $\sigma + 13.4(1)$

(57) 要約:

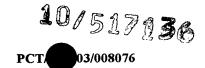
本発明の課題は、難燃効果に優れており、しかも可撓性・柔軟性が良好であり、 白色度が高い樹脂組成物とその成形体、特に電線の絶縁体および/またはシース を提供することである。

本発明は、素線径 0.45mm の軟鋼線の 7本撚り導体(外径 1.35mm)の周囲を 0.8mm厚の熱可塑性樹脂組成物で被覆した仕上がり径 3.0mm の絶縁電線のサンプルを用いて難燃試験角度 0 45°、60°、90°で難燃試験をした場合に、 着火後 6 0 秒以内に自然に消火するサンプルの難燃試験角度 0 のうちの最大の角度 Aが下記式(1)を満足することを特徴とする熱可塑性樹脂組成物である。

 $A \ge 1. 8 \times \sigma + 13.4$ (1)

WO 2004/003084

Rec'district of 17 of C 2009



1

明細書

熱可塑性樹脂組成物およびその組成物からなる成形体

5

発明の技術分野

発明は、熱可塑性樹脂組成物およびその成形体に関し、さらに詳しくは、特に電線の絶縁体、シースの素材として好適な熱可塑性樹脂組成物とその成形体に関する。

10

15

25

発明の技術的背景

従来、電線のシース材および一部絶縁材料は、ポリ塩化ビニル(PVC)が多用され、その柔軟性、難燃性、絶縁性が評価されてきた。

PVCには一般に可塑剤が多く含まれるため、加熱などにより可塑剤がなくなると硬化しやすくなること、また、燃焼時に塩素系のガスを発生することから、近年PVCに代わりうる電線の開発が求められるようになった。

このような状況のもと、例えばポリエチレン等のエチレン系重合体をベースとした種々の難燃性樹脂組成物が提案されている。

USP6,232,377には、エチレン/ビニルエステル共重合体、エチレン 20 /α,β-不飽和カルボン酸共重合体、低密度ポリエチレンから選ばれる特定の エチレン系共重合体等を含み、さらに金属水酸化物、トリアジン化合物および特 定の難燃性化合物を含む難燃性樹脂組成物が記載されている。

しかしながら、これらのエチレン系重合体は、難燃効果を高めるために金属水酸化物等の無機化合物の添加量を増加した場合、可撓性、柔軟性が低下しやすくなるという問題点がある。

上記したエチレン系重合体組成物の他、例えばWO01/12708には、エ チレン・スチレン・インターポリマーに代表される特定のインターポリマーと充 填剤等を含む耐燃性が改良された組成物が記載されている。

しかしながら、この組成物も難燃効果が不充分である。また、本発明者の知見に

15

2

よれば、前記インターポリマーに無機充填剤として水酸化マグネシウムを配合した樹脂組成物は茶色みがあり、外観(白色度)が良くないという問題があることがわかった。

発明の目的

発明の目的は、難燃効果に優れており、しかも可撓性・柔軟性が良好であり、白色度が高い樹脂組成物とその成形体、特に電線の絶縁体および/またはシースを提供することである。

10 発明の開示

本発明は、素線径 0.45mm の軟銅線の 7本撚り導体 (外径 1.35mm) の周囲を 0.8mm厚の熱可塑性樹脂組成物で被覆した仕上がり径 3.0mm の絶縁電線のサンプルを用いて難燃試験角度 θ 4.5°、6.0°、9.0°で難燃試験をした場合に、着火後 6.00秒以内に自然に消火するサンプルの難燃試験角度 θ のうちの最大の角度 Aが下記式 (1)を満足することを特徴とする熱可塑性樹脂組成物である。

 $A \ge 1. 8 \times \sigma + 13.4$ (1)

(式 (1) 中、 σ は、該熱可塑性樹脂組成物からなる厚み 2 m m のシートの 2 3 \mathbb{C} におけるねじり剛性 (MPa) である。)

本発明の熱可塑性樹脂組成物は、好ましくは下記式 (2) を満足する。

20 $A \ge 1.9 \times \sigma + 15.4$ (2.)

(A、σは式(1)と同じ意味を表す。)

上記難燃性樹脂組成物は、各種成形体、特に電線の被覆材、シースの素材として 好適である。

25 図面の簡単な説明

図1は、本発明の難燃試験装置の摸式図である。符号1 は絶縁電線を、2はパーナーを示す。

図2は、表2の熱可塑性樹脂組成物のねじり剛性と難燃試験角度との関係を示すグラフである。

03/008076

発明の具体的な説明

絶縁電線のサンプルの作成

本発明の重合体組成物を溶融押出機(東洋精機社製、製品名 ラボプラストミル) に電線被覆用ダイスを設置したものを用いて、ダイス温度:220℃、スクリュー回転:30rpm、押出量:1.6~1.8kg/h で素線径 0.45mm の軟銅線の 7 本撚り導体(外径 1.35mm)の周囲を 0.8mm厚の重合体組成物で被覆して仕上がり径 3.0mm の 絶縁電線のサンプルを得る。

10 難燃試験方法

5

15

20

得られた絶縁電線のサンプルの、絶縁被覆の難燃性を下記方法により評価する。 すなわち図1に示すように、試験装置のチャンバー(図示せず)内に、試料である長さ17インチの絶縁電線1を設置する。底面と絶縁電線1とのなす角度を θ (難燃試験角度)とする。

つぎに、絶縁電線1の前方に配置したバーナー2に着火して、その炎を、絶縁電線1の、下端から3インチ上方の位置に、 70° の角度で接炎させ着火確認後、5 秒間接炎を続けた後に炎を静かに取り去り、60 秒以内に自己消火するか確認し θ を記録する。

そして以上の試験を3回行って、各試験時に自己消火したものを θ 度傾斜試験合格とする。合格する θ が大であるほど、難燃性が高いことを示す。

本発明では、 $\theta=45^\circ$ 、 60° 、 90° で試験を行ない、合格する θ のうち最大の角度のものをA(式(1)、式(2)の左辺に相当)とする。

具体的には、90度傾斜試験に合格した場合、A=90とする。

- 60度傾斜試験に合格し、90度傾斜試験に不合格の場合、A=60とする。
- 25 45 度傾斜試験に合格し、60 度傾斜試験に不合格の場合、A=45とする。

次に式(1)、式(2)の右辺について説明する。

σは、該熱可塑性樹脂組成物からなる厚み2mmのシートの23℃におけるねじ り剛性である。

ねじり剛性の測定

難燃試験に用いたのと同じ熱可塑性樹脂組成物のシートを東洋精機(株) 製クラッシュバーグ式柔軟度試験機を用い、JIS K6745 に準拠し、温度23℃のねじり剛性を測定した。

5

前記式 (1)、好ましくは式 (2) を満たす熱可塑性樹脂組成物としては、下記の熱可塑性樹脂組成物が代表的である。

- (A)(1)(a) 少なくとも1種の芳香族ビニルもしくはビニリデンモノマー、または
- 10 (b) 少なくとも1種のヒンダード脂肪族もしくは環状脂肪族ビニル もしくはビニリデンモノマー、または
 - (c) 少なくとも1種の芳香族ビニルもしくはビニリデンモノマーと、少なくとも1種のヒンダード脂肪族もしくは環状脂肪族ビニルもしくはビニリデンモノマーとの組み合わせ
- 15 から誘導されるポリマー単位 1~99モル%、および
 - (2) 少なくとも 1 種の炭素原子数 2 ~ 2 0 の α オレフィンから誘導されるポリマー単位 1 ~ 9 9 モル%

からなる、少なくとも1種の実質的にランダムなインターポリマー 25~59. 9重量%と、

- 20 (B) 水酸化マグネシウム40~60重量%と、
 - (C) トリアジン系化合物 0. 1~20 重量%を含有してなる熱可塑性樹脂組成物。

インターポリマー (A)

- 25 本発明で用いられるインターポリマー(A)は、
 - (A) (1) (a) 少なくとも1種の芳香族ビニルもしくはビニリデンモノマー、 または
 - (b) 少なくとも1種のヒンダード脂肪族もしくは環状脂肪族ビニル もしくはビニリデンモノマー、または

20

(c) 少なくとも1種の芳香族ビニルもしくはビニリデンモノマーと、少なくとも1種のヒンダード脂肪族もしくは環状脂肪族ビニルもしくはビニリデンモノマーとの組み合わせ

から誘導されるポリマー単位 1~99モル%、および

5 (2) 少なくとも1種の炭素原子数2~20のα-オレフィンから誘導されるポリマー単位 1~99モル%

からなる、少なくとも1種の実質的にランダムなインターポリマーである。

ここで用いる「インターポリマー」なる用語は、少なくとも2種類のモノマーを重合してインターポリマーとしたときのコポリマーを意味する。

10 ここで用いる「コポリマー」は、少なくとも2種類のモノマーを重合してコポ リマーとしたときのポリマーを意味する。

ここで用いる、 α - オレフィンと、芳香族ビニルモノマー、芳香族ビニリデンモノマー、ヒンダード脂肪族ビニルモノマー、ヒンダード環状脂肪族ビニルモノマー、ヒンダード脂肪族ビニリデンモノマーまたはヒンダード環状脂肪族ビニリデンモノマーとからなる実質的にランダムなインターポリマーにおける「実質的にランダムな」とは、ニューヨークのAcademic Press 1977年発行の「POLYMER SEQUENCE DEDERMINATION, Carbon-13NMR Method」の71~78頁にJ. C. Randallが記載しているように、該インターポリマーのモノマー分布が「ベルヌーリの統計的モデル」により、または「第1もしくは第2オーダーマルコビアンの統計的モデル」によって記載できることを意味する。

少なくとも1種の炭素原子数2~20のα-オレフィンと芳香族ビニルもしくはビニリデンモノマーとからなる、実質的にランダムなインターポリマーは、4以上の単位からなるプロック状態の芳香族ビニルもしくはビニリデンモノマーの含計量の15%以下である。より好ましくは、このインターポリマーは、高度のアイソタクティシティまたはシンジオタクティシティによっては特徴づけられない。これは、実質的にランダムなインターポリマーの炭素-13NMRスペクトルにおいてメソジアドシーケンスまたはラセミジアドシーケンスのいずれかを示す主鎖メチレン

およびメチン炭素に相当するピーク領域が主鎖メチレンおよびメチン炭素の合計 ピーク領域の75%を超えるべきでないことを意味する。

本発明に係る熱可塑性樹脂組成物を調製するに適するインターポリマーには、 1以上のα-オレフィンを、1以上の芳香族ビニルもしくはビニリデンモノマー および/または1以上のヒンダード脂肪族または環状脂肪族ビニルもしくはビニ リデンモノマーと重合させて得られたインターポリマーが包含されるが、これに は限定されない。

好ましい α - オレフィンの例としては、炭素原子数 $2 \sim 20$ 、好ましくは $2 \sim 12$ 、より好ましくは $2 \sim 80$ α - オレフィンが挙げられる。中でも、エチレン、10 プロピレン、1-プテン、4-メチル-1- ペンテン、1-ヘキセン、および 1-オクテンが特に好ましい。これらの α - オレフィンは芳香族基を含まない。

本発明で用いられるインターポリマーの製造に用いるのに適する芳香族ビニル もしくはビニリデンモノマーの例としては、次式で示されるモノマーが挙げられ る。

15

5

$$A r$$
 $(CH_2)_n$
 $R^1-C=C(R^2)_2$

この式において、 R^1 は、水素原子および炭素原子数 $1\sim 4$ のアルキル基からなる群から選ばれる原子または基であり、好ましくは水素原子またはメチル基である。

20 各R²は、独立に水素原子および炭素原子数1~4のアルキル基からなる群か ら選ばれる原子または基であり、好ましくは水素原子またはメチル基である。

10

Arは、フェニル基、またはハロゲン原子、炭素原子数1~4のアルキル基および炭素原子数1~4のハロアルキル基からなる群から選ばれる1~5個の置換基で置換したフェニル基である。

nは、0~4の整数であり、好ましくは0~2、最も好ましくは0である。

芳香族モノビニルもしくはモノビニリデンモノマーの具体例としては、スチレン、ビニルトルエン、 α -メチルスチレン、t-ブチルスチレン、クロロスチレンなどがあり、これらの全ての異性体も含まれる。特に好ましい芳香族モノビニルもしくはモノビニリデンモノマーとしては、スチレンと、その低級アルキルーまたはハロゲンー置換誘導体がある。好ましいモノマーには、スチレン、 α -メチルスチレン、スチレンの低級アルキル(炭素原子数 $1\sim 4$ のアルキル)ーまたはフェニルー環置換誘導体、たとえばオルソー、メター、パラーメチルスチレン、環置換スチレン、パラービニルトルエンまたはその混合物がある。より好ましい芳香族モノビニルもしくはモノビニリデンモノマーはスチレンである。

上記「ヒンダード脂肪族もしくは環状脂肪族ビニルもしくはビニリデン化合物」 **15** なる語は、次式で示される化合物に相当する付加重合性のビニルもしくはビニリ デンモノマーを意味する。

$$\begin{array}{c}
A^1 \\
I \\
R^1 - C = C \quad (R^2) \quad 2
\end{array}$$

この式において、A¹は、炭素原子数20以下の立体的に嵩高い脂肪族または 20 環状脂肪族置換基である。

 R^1 は、水素原子および炭素原子数 $1\sim 4$ のアルキル基からなる群から選ばれる原子または基であり、好ましくは水素原子またはメチル基である。

各R²は、独立に水素原子および炭素原子数1~4のアルキル基からなる群か

10

15

20

25

ら選ばれる原子または基であり、好ましくは水素原子またはメチル基である。 R^1 と A^1 は、一緒になって環系を形成していてもよい。

上記の「立体的に嵩高い」とは、この脂肪族または環状脂肪族置換基を持つモノマーが標準のチーグラーナッタ触媒によって、エチレン重合に匹敵する速度では、通常付加重合できないことを意味する。

好ましいヒンダード脂肪族または環状脂肪族ビニルもしくはビニリデン化合物は、エチレン性不飽和結合を持つ炭素原子の1つが3級または4級置換されているモノマーである。これらの置換基の例としては、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、シクロオクテニル等の環状脂肪族基、またはそれらの環アルキルまたはアリール置換誘導体がある。最も好ましいヒンダード脂肪族または環状脂肪族ビニルもしくはビニリデン化合物は、シクロヘキサンおよび置換シクロヘキサンの種々の異性体状ビニルー環置換誘導体、および5-エチリデン-2-ノルボルネンである。特に好ましいのは1-、3-および4-ビニルシクロヘキセンである。

本発明で用いる 1 以上の α - オレフィンと、 1 以上の芳香族ビニルもしくはビニリデンモノマーおよび/または 1 以上のヒンダード脂肪族もしくは環状脂肪族ビニルもしくはビニリデンモノマーとを重合したインターポリマーは、実質的にランダムなコポリマーである。これらのインターポリマーは、通常少なくともの芳香族ビニルもしくはビニリデンモノマーおよび/またはヒンダード脂肪族もしくは環状脂肪族ビニルもしくはビニリデンモノマーを $1\sim9$ 9 モル%、好ましくは $5\sim6$ 5 モル%、より好ましくは $5\sim6$ 0 モル%、そして少なくとも 1 種の炭素原子数 $2\sim2$ 0 の α - オレフィンを $1\sim9$ 9 モル%、好ましくは 3 5 ~ 9 5 モル%、より好ましくは 5 0 ~ 9 5 モル%含有する。

インターポリマー (A) の数平均分子量 (Mn) は、通常10,000以上、 好ましくは20,000~1,000,000、より好ましくは50,000~ 500,000である。

ところで、実質的にランダムなインターポリマーの製造中に加温下での芳香族 ビニルもしくはビニリデンモノマーの単独重合によって幾分量のアタクチック芳 香族ビニルもしくはビニリデンホモポリマーが生成しうる。芳香族ビニルもしく はビニリデンホモポリマーの存在は、一般的にいって本発明の目的にとって好ま

20

25

しくなく無視はできない。所望により、インターポリマーまたは芳香族ビニルもしくはビニリデンホモポリマーのいずれか用の非溶媒を用いて溶液から選択沈澱させる等の抽出技術により、芳香族ビニルもしくはビニリデンホモポリマーをインターポリマーから分離することができる。本発明の目的からすると、芳香族ビニルもしくはビニリデンホモポリマーの存在量は、インターポリマーの合計量の20重量%以下、好ましくは15重量%以下であることが望ましい。

実質的にランダムなインターポリマーは、James C. Stevens等が1990年7月3日出願した米国出願07/545,403(EP-A-0,416,815に対応)および1995年6月6日に出願され許可された米国出 008/469,828(米国特許5,703,187)に記載のようにして製造することができる。これらの米国出願における、これらの全ての開示をここに引用する。これらの重合反応の好ましい操作条件は、圧力が大気圧~3,000気圧、温度が-30~200℃である。それぞれのモノマーの自動重合温度より高い温度で重合および未反応モノマー除去を行なうと、フリーラジカル重合により幾分量のホモポリマー重合生成物が生成しうる。

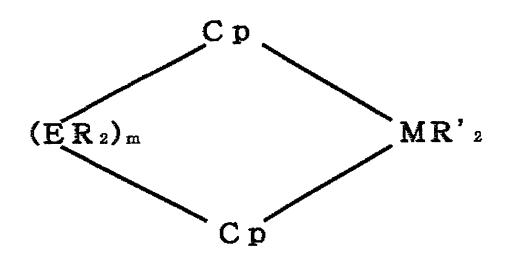
本発明で用いられる実質的にランダムなインターポリマーを製造するための好ましい触媒および方法の例は、EP-A-416,815に対応する1990年7月3日出願の米国出願07/545,403;EP-A-514,828に対応する1991年5月20日出願の米国出願07/702,475;EP-A-520,732に対応する1992年5月1日出願の米国出願07/876,268;1994年5月12日出願の米国出願08/241,523(米国特許5,470,993);米国特許5,055,438;5,057,475;5,096,867;5,064,802;5,132,380;5,189,192;5,321,106;5,347,024;5,350,723;5,374,696;5,399,635および5,556,928に開示されている。これらの全ての開示をここに引用する。

本発明で用いられる実質的にランダムなα-オレフィン/芳香族ビニルもしぐはビニリデンインターポリマーはまた、WO95/32095 John C-にBradfute等(W.R.Grace & Co)が記載した方法、WO

94/00500にR. B. Pannell (Exxon Chemical Patents, Inc.) が記載した方法、および「Plastics Technology」、25頁(1992年9月)に記載されている方法によっても製造することができ、これらの全ての開示もここに引用する。

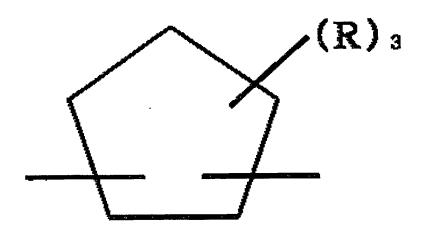
- また、Francis J. Timmers等によって1996年9月4日に出願された米国出願08/708,809(米国特許5,879,149)に開示されている、少なくとも一のα-オレフィン/芳香族ビニル/芳香族ビニル/α-オレフィンテトラドからなる実質的にランダムなインターポリマーも好ましい。これらのインターポリマーは、ピーク対ピークノイズの3倍以上の強度を持つ追加の信号をもつ。これらの信号は43.75-44.25ppmと38.0-38.5ppmの化学シフト範囲に現れる。特にピークが44.1、43.9および38.2ppmに観察される。プロトンテストNMR実験では、43.75-44.25ppmの化学シフト領域の信号がメチン炭素で、38.0-38.5ppm領域の信号がメチレン炭素であることを示している。
- 本発明で用いられる脂肪族α-オレフィンおよび芳香族モノビニルもしくはモノビニリデン化合物からなる擬似ランダムインターポリマーは、1990年7月3日に出願された米国特許出願第545403号(ヨーロッパ特許公開第0416815号に対応)に開示されている。

これらのインターポリマーは、-30~250℃の温度で、次式で示すような 20 触媒、および所望により好ましくは共触媒の存在下に重合を行なって製造するこ とができる。



ここで、各Cpは、それぞれの場合独立に、Mにπー結合した置換シクロペンタジエニル基であり、Eは、炭素またはケイ素原子であり、Mは、元素周期律表の第 IV 族金属、好ましくはZrまたはHf、最も好ましくはZrであり、各Rは、それぞれの場合独立に、水素原子、またはヒドロカルビル、シラヒドロカルビルもしくはヒドロカルビルシリルであって、30以下、好ましくは1~20、より好ましくは1~10の炭素またはケイ素原子を持つ基であり、各R'は、それぞれの場合独立に、水素原子、ハロゲン原子、またはヒドロカルビル、ヒドロカルビルオキシ、シラヒドロカルビル、ヒドロカルビルシリルであって、30以下、好ましくは1~20、より好ましくは1~10の炭素またはケイ素原子を持つであるか、または2個のR'基が一緒になってC1-10ヒドロカルビル置換1,3-ブタジエンを形成しており、mは1または2である。特に好ましい置換シクロペンタジエニル基としては、次式で示される基が挙げられる。





15

20

25

5

ここで、各Rはそれぞれの場合独立に、水素原子、またはヒドロカルビル、シラヒドロカルビルもしくはヒドロカルビルシリルであって、30以下、好ましくは1~20、より好ましくは1~10の炭素またはケイ素原子を持つ基であるか、または2個のR基が一緒になってこれらの基の2価の誘導体を形成している。好ましくはRはそれぞれの場合独立に、(異性体がある場合は全異性体を含め)、水素、メチル、エチル、プロピル、ブチル、ペンチル、ヘキシル、ベンジル、フェニルまたはシリルであるか、または(可能な場合は)2個のこれらR基は一緒になってインデニル、フルオレニル、テトラヒドロインデニル、テトラヒドロフルオレニルまたはオクタヒドロフルオレニル等の縮合環系を形成している。

特に好ましい触媒の具体例としては、

ラセミー (ジメチルシランジイル) -ビス- (2-メチル-4- フェニルインデニル) ジルコニウムジクロリド、

ラセミー (ジメチルシランジイル) -ビス- (2-メチル-4- フェニルインデニル) ジルコニウム 1,4-ジフェニル-1,3- ブタジエン、

ラセミー (ジメチルシランジイル) -ビス- (2-メチル-4- フェニルインデニル) ジルコニウムジー C1-4 アルキル、

ラセミー (ジメチルシランジイル) -ビス- (2-メチル-4- フェニルインデニル) ジルコニウムジー C1-4 アルキル、

ラセミー (ジメチルシランジイル) -ビス- (2-メチル-4- フェニルインデニル) ジルコニウムジー C1-4 アルコキシド、

またはそれらの組み合わせが挙げられる。

また、以下のチタン系拘束幾何触媒(Titanium-based constrained geometry catalysts)として具体的には、

[N- (1,1-ジメチルエチル) -1,1- ジメチル-1- [(1,2,3,4,5- η) -1,5,6,7-テトラヒドロ-s-インダセン-1-イル] シランアミナト (2-) -N] チタンジメチル; (1-インデニル) (t-ブチルアミド) ジメチル―シラン チタン ジメチル; ((3-t-ブチル) (1,2,3,4,5- η) -1- インデニル) (t-ブチルアミド) ジメチルシラン チタン ジメチル;および

 $(3-4y- プロピル)(1,2,3,4,5-\eta)-1-4y$ デニル)(t-ブチルアミド)ジメチルシラン チタン ジメチル、またはそれらの組み合わせ等が挙げられる。

本発明で用いられるインターポリマーの別の製造方法は、LongoおよびG rassi. (Makromol. Chem., Vol. 191, 2387 -2396頁(1990))、およびD'Anniello等(Journal of A 15 pplied Polymer Science, Vol. 58, 1701-1 706頁 (1995)) に記載されており、そこではメチルアルミノオキサン (M AO) およびシクロペンタジエニルチタントリクロリド (СрТіС13) 系 の触媒を用いてエチレンスチレンコポリマーを調製している。また、Xuおよび Lin (Polymer Preprints, Am. Chem. Soc., Di 20 v. Polym. Chem.) Vol. 35、686、687頁(1994)) は、 MgCl2 /TiCl4/NdCl3/Al (iBu)3 触媒を用いて、スチレ ンとプロピレンとのランダムコポリマーを調製している。さらに、Lu等(Jo urnal of Applied Polymer Science, Vol. 53、1453-1460頁 (1994)) は、TiCl4/NdCl3/MgC 25 12/A1 (Et)3 触媒を用いるエチレンとスチレンとの共重合を報告してい る。

ザーネット(Sernets)とミュルハプト(Mulhaupt) (Macromol. Chem. Phys., v. 197, pp. 1071-1083, 1997) は、Me 2S i (Me 4C p)(N-t-プチル)T i C 1 2/メ

10

チルアルミノキサン、チーグラー・ナッタ触媒を使用したスチレンとエチレンとの共重合における重合条件の影響について記述している。 ブリッジ型メタロセン触媒により製造されたエチレンースチレン共重合体については、アライ、トシアキと鈴木(Polymer Preprints,Am. Chem. Soc., Div. Polym. Chem.)Vol.38, p. 349, 350, 1997)及び米国特許5, 652, 315 (三井東圧化学(株))に記載されている。 α-オレフィン/芳香族ビニルモノマーからなるインターポリマー(例えばプロピレン/スチレンやプテン/スチレン)の製法については、米国特許5, 244, 996 (三井石油化学工業(株))または米国特許5, 652, 315 (三井石油化学工業(株))に記載されており、またドイツ公報DE1971339A1や米国特許5, 883, 213 (電気化学工業(株))などにも記載されている。 上記で開示されたインターポリマー成分調製方法は参照文献として本発明に組み込まれる。 アリア、トオル等により Polymer Preprints Vol. 39, No. 1, March 1998において開示されているエチレン/スチレンランダム共重合体もまた本発明の成分として使用できる。

本発明に好適に用いられる擬似ランダムインターポリマーを製造するに好適な 触媒および方法の例は、1990年7月3日に出願された米国特許出願第545 403号(ヨーロッパ特許公開第0416815号)、1990年7月3日に出願 された米国特許出願547718号(ヨーロッパ特許公開第468651号)、1 991年5月20日に出願された米国特許出願第702475号(ヨーロッパ特 20 許公開第514828号)、1992年5月1日に出願された米国特許出願第87 6268号(ヨーロッパ特許公開第520732号)、1993年1月21日に出 願された米国特許出願第8003号(米国特許5,374,696)、1993年 6月24日に出願された米国特許出願第82197号(WO95/00526に 対応)、ならびに米国特許出願第5055436、5057475、509686 7、5064802、5132380および5189192号の各明細書に開示 されており、これらのすべては、本発明の参考として引用する。

本発明で用いられるインターポリマー(A)は、シラングラフトされていることが好ましい。

このシラングラフトされたインターポリマー(A)は、ビニルシラン化合物を

10

25

用いるとともに、シラングラフトを促進させるために過酸化物を併用して調製される。本発明においては、このシラングラフトされたインターポリマー(A)には、シラングラフトされていないインターポリマー(A)、水酸化マグネシウム(B)、トリアジン化合物(C)、ビニルシラン化合物および過酸化物を、種々の従来公知の方法で溶融混合することにより、得られた本発明に係る熱可塑性樹脂組成物中に、生成しているシラングラフトされたインターポリマー(A)を含む。

上記ビニルシラン化合物としては、具体的には、

ビニルシラン化合物は、(A) + (B) + (C) の合計 100 重量%に対して、通常 0.5 \sim 2.5 重量%、好ましくは 0.5 \sim 2 重量%の割合で用いられる。

15 ビニルシラン化合物を上記割合で用いると、シラングラフト速度が早く、かつ、 適度なシラングラフト度が得られ、その結果、引張伸びと引張破断点強度とのバ ランスに優れる成形体、たとえば電線被覆層を形成することができる。

本発明では、上記したように、過酸化物は、インターポリマー(A)のシラングラフト反応を促すために、ビニルシラン化合物とともに用いられる。

20 このよう過酸化物としては、有機ペルオキシド、具体的には、

ベンゾイルペルオキシド、ジクロルベンゾイルペルオキシド、ジクミルペルオキシド、ジ-t- ブチルペルオキシド、2,5-ジメチル-2,5- ジ (ペルオキシドベンゾエート) ヘキシン-3、1,4-ビス (t-ブチルペルオキシイソプロピル) ベンゼン、ラウロイルペルオキシド、t-ブチルペルアセテート、2,5-ジメチル-2,5- ジ- (t-ブチルペルオキシド) ヘキシン-3、2,5-ジメチル-2,5- ジ (t-ブチルペルオキシド) ヘキシン-3、2,5-ジメチル-2,5- ジ (t-ブチルペルオキシド) ヘキサン、t-ブチルペルベンゾエート、t-ブチルペルフェニルアセテート、t-ブチルペルイソブチレート、t-ブチルペル-sec- オクトエート、t-ブチルペルピバレート、クミルペルピバレート、t-ブチルペルジエチルアセテート;アゾビスイソブチロニトリル、ジメチルアゾイソプチレートなどが挙げられる。

これらのうちでは、ジクミルペルオキシド、ジ-t- プチルペルオキシド、2,5-ジメチル-2,5- ジ (t-プチルペルオキシ) ヘキシン-3、2,5-ジメチル-2,5- ジ (t-プチルペルオキシ) ヘキサン、1,4-ビス (t-プチルペルオキシイソプロピル) ベンゼンなどのジアルキルペルオキシドが好ましく用いられる。

5 過酸化物は、(A) + (B) + (C) の合計100重量%に対して、通常0.0 05~0.15重量%、好ましくは0.01~0.1重量%の割合で用いられる。 過酸化物を上記割合で用いると、ビニルシラン化合物をインターポリマー(A) にシラングラフトさせる反応を適度に促すことができる。

10 トリアジン系化合物 (C)

本発明のトリアジン系化合物とは、トリアジン環を含有する化合物であって、メラミン、アンメリン、メラム、ベンズグアナミン、アセトグアナミン、フタロジグアナミン、メラミンシアヌレート、ピロリン酸メラミン、ブチレンジグアナミン、ノルボルネンジグアナミン、メチレンジメラミン、エチレンジメラミン、トリメチレンジメラミン、テトラメチレンジメラミン、ヘキサメチレンジメラミン、1,3-ヘキシレンジメラミン等が挙げられ、メラミンシアヌレートが特に好ましい。

その他添加剤

15

20 本発明に係る熱可塑性樹脂組成物には、上記の他に、必要に応じて、酸化防止剤、 紫外線吸収剤、耐候安定剤、耐熱安定剤、帯電防止剤、難燃剤、顔料、染料、滑 剤などの添加剤を配合することができる。

また、本発明では、さらに多価アルコール(D)を配合することが、難燃性を高める上でより好ましい。

25 多価アルコール(D)としては、ペンタエリスリトール、ジペンタエリスリトール、トリペンタエリスリトール、ポリペンタエリスリトール、トリスヒドロキシエチルイソシアネート、ポリエチレングリコール、グリセリン、でんぷん、ブドウ糖、セルロース、ソルビトール等が挙げられる。

重合体組成物

本発明の重合体組成物における各成分の含有割合は、インターポリマー (A) が $25\sim59$. 9重量%、好ましくは $30\sim55$ 重量%であり、

水酸化マグネシウム (B) が40~60重量%であり、

5 トリアジン系化合物 (C) が0.1~20重量%の割合である。((A) + (B) + (C) = 100重量%とした場合。)

多価アルコール (D) を配合する場合は、前記 (A)、(B)、(C) の合計 100 重量%に対して好ましくは $0.1\sim20$ 重量%、より好ましくは $0.1\sim15$ 重量%配合する。

10 本発明に係る熱可塑性樹脂組成物は、上記の(A)(B)および(C)成分と、 必要に応じて配合される添加剤とを、種々の従来公知の方法で溶融混合すること により調製される。

例えば、上記各成分を同時に、または逐次的に、たとえばヘンシェルミキサー、 V型プレンダー、タンブラーミキサー、リボンブレンダー等に装入して混合した 後、単軸押出機、多軸押出機、ニーダー、バンバリーミキサー等で溶融混練する ことによって得られる。

これらの内でも、多軸押出機、ニーダー、バンバリーミキサー等の混練性能に 優れた装置を使用すると、各成分がより均一に分散された高品質の重合体組成物 が得られる。 また、これらの任意の段階で必要に応じて前記添加剤、たとえば 酸化防止剤などを添加することもできる。

成形体

15

20

25

本発明に係る成形体は、上記のようにして得られる、本発明に係る熱可塑性樹脂組成物を用い、従来公知の溶融成形法、たとえば押出成形、回転成形、カレンダー成形、射出成形、圧縮成形、トランスファー成形、粉末成形、プロー成形、真空成形などの方法により、種々の形状に成形することができる。

本発明に係る熱可塑性樹脂組成物を電線シースおよび電線被覆の用途に使用する場合、本発明に係る成形体は、電線シースおよび/または被覆層であり、この電線シースおよび被覆層は、従来公知の方法たとえば押出方法により電線の周囲

に形成される。

発明の効果

本発明によれば、高度の難燃効果を有し、しかも柔軟であり、かつ白色度の高い熱可塑性樹脂組成物、およびその成形体を提供することができる。

本発明に係る熱可塑性樹脂組成物は、上記のような効果を有するので、各種成形体、たとえば電線被覆、テープ、フィルム、シート、パイプ、ブロー成形体などの用途に好適であり、特に電線シースおよび電線被覆の用途に好適である。

実施例

10 以下、本発明を実施例により、さらに具体的に説明する。

(実施例1~2、比較例1~2)

エチレン/スチレン共重合体 [スチレン含量 30 重量% (= 10.3 モル%)、MFR (ASTMD 1238 に準拠、190 ℃、2.16 kg荷重) 1.0 g/ 10 分; ESI -30 と略す] 水酸化マグネシウム、メラミンシアヌレート、シリコーン、 γ ーメタクリロキシプロピルトリメトキシシラン (以下 VMM S と略す)、過酸化物 (日本油脂 社製、商品名 パーヘキサ 3 M) を表 1 に記載した重量部で配合し、バンバリーミキサーを用い、樹脂温度 190 ℃で溶融混練、造粒を行ない、熱可塑性樹脂組成物のペレットを得た。

この熱可塑性樹脂組成物を用いて、前記の方法により、Aおよびσを算出して、 20 式(1)、式(2)を満足するかどうかを判定した。

また、この熱可塑性樹脂組成物を用いて下記方法により、破断点伸び、破断点強 度、白色度を測定した。結果を表1に示す。

破断点伸び(EL)および破断点強度(TS)

25 JIS K 6301に準拠して、JIS 3号ダンベルを用い、スパン間20mm、引張速度200mm/分にて引張試験を行い、破断点伸びおよび破断点強度を測定した。

白色度

15

JIS P 8123 に基づき、テスター産業(株) 製のオートマチックハンター白 色度試験機を用いて測定した。

表 1

5

	比較例1	実施例1	比較例2	実施例 2
		3 6	3 6	3 6
		6 1	6 1	6 1
			2	2
			1	10
	0 2			
			6.0	9 0
				3 2
MPa				0
				
	×			0
MPa	1 3	1 2	1 1	1 1
%	430	430	450	450
(標線間)				
%	8 9	9 7	9 1	9 9
	% (標線間)	MPa 3 2 × MPa 1 3 % 4 3 0 (標線間)	36 36 61 61 2 2 10 0.2 0.2 0.03 0.03 E 60 90 MPa 32 34 × 0 MPa 13 12 % 430 430 (標線間)	36 36 36 36 61 61 2 2 2 2 2 2 2 2 2

○は式を満足することを、×は満足しないことを示す。

(実施例3~5、比較例3-1、3-2、4-1、4-2、5-1、5-2)

実施例3~5は熱可塑性樹脂として前記ESI-30を用い、比較例3-1、4-1、5-1 は熱可塑性樹脂としてエチレンーエチルアクリレート共重合体(三井・デュポンポリケミカル 株式会社製、商品名 EVAFLEX-EEA・A-710、以下EEAと略する。)を用い、比較例3-2、4-2、5-2は、エチレン一酢酸ビニル共重合体(三井・デュポンポリケミカル株式会社製、商品名 EVAFLEX・EV 360、以下EVAと略する。)を用いて、各成分を表2に記載の重量部で配合して、バンバリーミキサーを用い、樹脂温度190℃で溶融混練、造粒を行ない、熱可塑性樹脂組成物のペレットを得た。この熱可塑性樹脂組成物を用いて、前記の方法により、Aおよび のを算出して、式(1)、式(2)を満足するかどうかを判定した。結果を表2に示す。また、表2の熱可塑性樹脂組成物のねじり剛性(σ)とA(難燃試験合格最大角度)との関係を図2にプロットした。

											-	
光 數例	5 - 2			100	170	9	∞		0 6	4 5	×	×
比較 例	5-1		100		170	9	∞		9.0	5 0	×	×
実施例 5		100			170	9	8		0 6	3 3	0	0
比較 回	4 - 2			100	0 6	9	8		0 9	2.7	×	×
光 数例	4 - 1		100		0 6	9	8		0 9	3.0	×	×
実施例4		100			0 6	9	8		0 9	1.7	0	0
比較例	3 - 2	1		100	6 5	9	œ		4 5	1 9	×	×
比較例	3 - 1		100		6 5	9	8		4 5	2.0	×	×
実施例3		1 0 0			6 5	9	8		4.5	1 2	С	0
		ESI-30	EEA	EVA	Mg(OH),	ツーローン	メジミンツ	アメアート	A (策)		143	以(2)

〇は式を満足することを、×は満足しないことを示す。

15

請求の範囲

1. 素線径 0.45mm の軟銅線の 7 本撚り導体(外径 1.35mm)の周囲を 0.8mm厚の熱可塑性樹脂組成物で被覆した仕上がり径 3.0mm の絶縁電線のサンプルを用いて難燃試験角度 θ $45°、60°、90°で難燃試験をした場合に、着火後60秒以内に自然に消火するサンプルの難燃試験角度 <math>\theta$ のうちの最大の角度 Aが下記式(1)を満足することを特徴とする熱可塑性樹脂組成物。

 $A \ge 1. 8 \times \sigma + 13.4$ (1)

- (式 (1) 中、σは、該熱可塑性樹脂組成物からなる厚み2mmのシートの2 10 3℃におけるねじり剛性 (MPa) である。)
 - 2. 素線径 0.45mm の軟銅線の 7 本撚り導体(外径 1.35mm)の周囲を 0.8mm厚の熱可塑性樹脂組成物で被覆した仕上がり径 3.0mm の絶縁電線のサンプルを用いて難燃試験角度 θ 45°、60°、90°で難燃試験をした場合に、着火後60秒以内に自然に消火するサンプルの難燃試験角度 θ のうちの、最大の角度 Aが下記式(2)を満足することを特徴とする請求項1に記載の熱可塑性樹脂組成物。

 $A \ge 1. 9 \times \sigma + 15.4$ (2)

- (式 (2) 中、σは、該熱可塑性樹脂組成物からなる厚み2mmのシートの23 ℃におけるねじり剛性 (MPa) である。)
- 20 3. (A)(1)(a) 少なくとも1種の芳香族ビニルもしくはビニリデンモノマー、または
 - (b) 少なくとも1種のヒンダード脂肪族もしくは環状脂肪族ビニル もしくはピニリデンモノマー、または

からなる、少なくとも1種の実質的にランダムなインターポリマー 25~59.

9 重量%と、

5

- (B) 水酸化マグネシウム 40~60 重量%と、
- (C) トリアジン系化合物 0. 1~20 重量%

を含有してなることを特徴とする請求項1または2に記載の熱可塑性樹脂組成物。

- 4. 前記インターポリマー (A) が、少なくとも1種の芳香族ビニルもしくはビニリデンモノマーから誘導されるポリマー単位5~65モル%、および少なくとも1種の炭素原子数2~20のα-オレフィンから誘導されるポリマー単位35~95モル%からなる、実質的にランダムなインターポリマーであることを特徴とする請求項3に記載の熱可塑性樹脂組成物。
- 5. 前記インターポリマー(A)が、スチレンから誘導されるポリマー単位5~65モル%、および少なくとも1種の炭素原子数2~10のα-オレフィンから誘導されるポリマー単位35~95モル%からなる、実質的にランダムなインターポリマーであることを特徴とする請求項3に記載の熱可塑性樹脂組成物。
- 6. 前記インターポリマー(A)が、少なくとも1種の芳香族ビニルもしくは
 15 ビニルリデンモノマーから誘導されるポリマー単位5~50モル%、および少なくとも1種の炭素原子数2~20のαーオレフィンから誘導されるポリマー単位50~95モル%からなる、擬似ランダムなインターポリマーであることを特徴とする請求項3に記載の熱可塑性樹脂組成物。
- 7. 前記インターポリマー(A)が、スチレンから誘導されるポリマー単位5
 20 ~50モル%、および少なくとも1種の炭素原子数2~10のαーオレフィンから誘導されるポリマー単位50~95モル%からなる、擬似ランダムなインターポリマーであることを特徴とする請求項3に記載の熱可塑性樹脂組成物。
 - 8. 前記トリアジン系化合物(C)が、メラミンシアヌレートであることを特徴とする請求項3~7のいずれかに記載の熱可塑性樹脂組成物。
- 25 9. 請求項1~8のいずれかに記載の熱可塑性樹脂組成物からなることを特徴とする成形体。
 - 10. 請求項9に記載の成形体が電線の絶縁体および/またはシースであることを特徴とする成形体。

